



LIGAÇÕES QUÍMICAS/ LIGAÇÕES METÁLICAS

1. Sobre as ligações químicas, marque Verdadeiro ou Falso: V ou F em cada item:
 - () Um composto iônico é formado por íons positivos e negativos.
 - () Um composto covalente é formado por moléculas.
 - () Existe apenas um tipo de sal na natureza.
 - () É muito difícil derreter um composto iônico.

2. As ligações metálicas ocorrem entre:
 - a) Gases nobres.
 - b) Halogênios.
 - c) Actinídeos.
 - d) Metais.

3. A ligação metálica do elemento Cobre (Cu) é importantíssima na indústria elétrica, especialmente na fabricação de fios. Isso porque as ligas metálicas permitem:
 - a) Boa condução elétrica.
 - b) Bom isolamento térmico.
 - c) Boa condução de calor.
 - d) Boa expansão de volume.

4. Em temperatura ambiente, os metais, com exceção de um, são encontrados em estado sólido. Qual é o único metal que é encontrado em estado líquido?
 - a) Ouro.
 - b) Mercúrio.
 - c) Prata.
 - d) Alumínio.